

Document made available under the Patent Cooperation Treaty (PCT)

International application number: PCT/JP04/018286

International filing date: 08 December 2004 (08.12.2004)

Document type: Certified copy of priority document

Document details: Country/Office: JP
Number: 2003-411031
Filing date: 09 December 2003 (09.12.2003)

Date of receipt at the International Bureau: 04 February 2005 (04.02.2005)

Remark: Priority document submitted or transmitted to the International Bureau in compliance with Rule 17.1(a) or (b)



World Intellectual Property Organization (WIPO) - Geneva, Switzerland
Organisation Mondiale de la Propriété Intellectuelle (OMPI) - Genève, Suisse

日 本 国 特 許 庁
JAPAN PATENT OFFICE

10.12.2004

別紙添付の書類に記載されている事項は下記の出願書類に記載されている事項と同一であることを証明する。

This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed with this Office.

出 願 年 月 日 2 0 0 3 年 1 2 月 9 日
Date of Application:

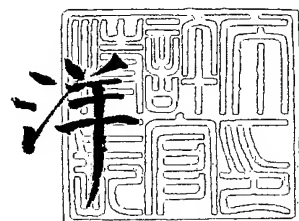
出 願 番 号 特 願 2 0 0 3 - 4 1 1 0 3 1
Application Number:
[ST. 10/C]: [J P 2 0 0 3 - 4 1 1 0 3 1]

出 願 人 T D K 株 式 会 社
Applicant(s):

2 0 0 5 年 1 月 2 0 日

特許庁長官
Commissioner,
Japan Patent Office

小 川



【書類名】 特許願
【整理番号】 99P06453
【提出日】 平成15年12月 9日
【あて先】 特許庁長官 殿
【国際特許分類】 H01F 1/00
【発明者】
 【住所又は居所】 東京都中央区日本橋一丁目 1 3 番 1 号 T D K株式会社内
 【氏名】 長岡 淳一
【発明者】
 【住所又は居所】 東京都中央区日本橋一丁目 1 3 番 1 号 T D K株式会社内
 【氏名】 村瀬 琢
【発明者】
 【住所又は居所】 東京都中央区日本橋一丁目 1 3 番 1 号 T D K株式会社内
 【氏名】 皆地 良彦
【発明者】
 【住所又は居所】 東京都中央区日本橋一丁目 1 3 番 1 号 T D K株式会社内
 【氏名】 高川 建弥
【発明者】
 【住所又は居所】 東京都中央区日本橋一丁目 1 3 番 1 号 T D K株式会社内
 【氏名】 梅田 秀信
【発明者】
 【住所又は居所】 東京都中央区日本橋一丁目 1 3 番 1 号 T D K株式会社内
 【氏名】 伊藤 昇
【発明者】
 【住所又は居所】 東京都中央区日本橋一丁目 1 3 番 1 号 T D K株式会社内
 【氏名】 倉澤 俊佑
【特許出願人】
 【識別番号】 000003067
 【氏名又は名称】 T D K株式会社
【代理人】
 【識別番号】 100100077
 【弁理士】
 【氏名又は名称】 大場 充
【手数料の表示】
 【予納台帳番号】 085823
 【納付金額】 21,000円
【提出物件の目録】
 【物件名】 特許請求の範囲 1
 【物件名】 明細書 1
 【物件名】 図面 1
 【物件名】 要約書 1

【書類名】特許請求の範囲

【請求項 1】

組成式が $A O \cdot m (F e O) \cdot n (F e_2 O_3)$ (ただし、 $m = 1.5 \sim 2.1$ 、 $n = 6.45 \sim 8.15$ 、 A は、 Sr 、 Ba 及び Pb から選択される少なくとも1種の元素)で表される組成物を主成分とし、

第1副成分として Ca 成分及び Si 成分の1種又は2種を $CaCO_3$ 、 SiO_2 換算で、 $CaCO_3 : 0.3 \sim 3.0 \text{ wt} \%$ 、 $SiO_2 : 0.2 \sim 1.4 \text{ wt} \%$ を含有し、且つ、

第2副成分として W 成分を WO_3 換算で $WO_3 : 0.01 \sim 0.6 \text{ wt} \%$ 含有することを特徴とするフェライト磁性材料。

【請求項 2】

前記フェライト磁性材料は、フェライト焼結磁石、フェライト磁石粉末、樹脂中に分散されるフェライト磁石粉末としてボンド磁石、及び膜状の磁性相として磁気記録媒体のいずれかを構成することを特徴とする請求項1に記載のフェライト磁性材料。

【請求項 3】

前記フェライト焼結磁石は、平均結晶粒径が $0.8 \mu m$ 以下であることを特徴とする請求項2に記載のフェライト磁性材料。

【請求項 4】

前記フェライト磁性材料は、六方晶 W 型フェライトが主相をなすことを特徴とする請求項1～3のいずれかに記載のフェライト磁性材料。

【書類名】明細書

【発明の名称】フェライト磁性材料

【技術分野】

【0001】

本発明はハードフェライト材料、特に六方晶W型フェライト磁石に好適に用いることのできるフェライト磁性材料に関するものである。

【背景技術】

【0002】

従来、 $\text{SrO} \cdot 6\text{Fe}_2\text{O}_3$ に代表されるマグネトプランバイト型六方晶フェライト、つまりM型フェライトがフェライト焼結磁石の主流をなしてきた。このM型フェライト磁石については、フェライト結晶粒径を単磁区粒径に近づけること、フェライト結晶粒を磁気異方性方向に揃えること及び高密度化することを主眼に高性能化の努力が続けられてきた。その努力の結果、M型フェライト磁石の特性はその上限に近づいており、飛躍的な磁気特性の向上を望むのは難しい状況にある。

【0003】

M型フェライト磁石を凌駕する磁気特性を示す可能性をもつフェライト磁石として、W型のフェライト磁石が知られている。W型フェライト磁石はM型フェライト磁石より飽和磁化 ($4\pi\text{I}_s$) が10%程度高く、異方性磁界が同程度である。特許文献1 (特表2000-501893号公報) には、 $\text{SrO} \cdot 2(\text{FeO}) \cdot n(\text{Fe}_2\text{O}_3)$ であり、 n が7.2~7.7を満足する組成からなり、焼結体の平均結晶粒径が $2\mu\text{m}$ 以下、 $(BH)_{\text{max}}$ が5MGOe以上のW型フェライト磁石が開示されている。このW型フェライト磁石は、1) SrCO_3 と Fe_2O_3 を所要のモル比で混合する、2) 原料粉末にCを添加する、3) 仮焼する、4) 仮焼後に CaO 、 SiO_2 、Cをそれぞれ添加する、5) 平均粒径 $0.06\mu\text{m}$ 以下に粉碎する、6) 得られた粉碎粉を磁場中で成形する、7) 非酸化性雰囲気中で焼成する、の各工程を経て製造されることが記載されている。

また、特許文献2 (特開平11-251127号公報) には、従来のM型フェライトを越える最大エネルギー積を有し、かつ従来とは異なる組成のW型フェライト磁石として、基本組成が原子比率で $\text{MO} \cdot x\text{FeO} \cdot (y-x/2)\text{Fe}_2\text{O}_3$ (MはBa、Sr、Pb、Laの内の1種または2種以上)、 $1.7 \leq x \leq 2.1$ 、 $8.8 \leq y \leq 9.3$ で表されることを特徴とするフェライト磁石が開示されている。

【0004】

【特許文献1】特表2000-501893号公報

【特許文献2】特開平11-251127号公報

【発明の開示】

【発明が解決しようとする課題】

【0005】

ところで、W型のフェライト磁石は、基本的な組成 (主組成) の他に副成分を添加して作製される。この副成分は、焼結性の向上等を目的として添加されているW型のフェライト磁石にとって重要な要素である。特許文献1及び特許文献2において CaCO_3 (又は CaO) 及び SiO_2 が典型的に用いられているが、W型のフェライト磁石においては他の成分についての検討は未だ不十分であった。

そこで本発明では、添加する副成分を最適化することにより磁気特性を向上したW型を主相とするフェライト磁性材料を提供することを課題とする。

【課題を解決するための手段】

【0006】

本発明者等は、 CaCO_3 (又は CaO) 及び/又は SiO_2 を所定量添加し、さらに副成分として WO_3 を添加した場合に、 CaCO_3 (又は CaO) 及び/又は SiO_2 を添加しただけでは得ることのできない高い磁気特性が得られることを知見した。本発明は、以上のような技術的課題に基づいてなされたもので、組成式が $\text{AO} \cdot m(\text{FeO}) \cdot n(\text{Fe}_2\text{O}_3)$ (ただし、 $m=1.5 \sim 2.1$ 、 $n=6.45 \sim 8.15$ 、Aは、Sr、Ba及

びPbから選択される少なくとも1種の元素)で表される組成物を主成分とし、第1副成分としてCa成分及びSi成分の1種又は2種をCaCO₃、SiO₂換算で、CaCO₃:0.3~3.0wt%、SiO₂:0.2~1.4wt%を含有し、且つ、第2副成分としてW成分をWO₃換算でWO₃:0.01~0.6wt%含有することを特徴とするフェライト磁性材料である。

本発明のフェライト磁性材料によれば、主成分と副成分との組成を最適化することによって、3kOe以上の保磁力(HcJ)及び4.4kG以上の残留磁束密度(Br)を兼備することを可能とする。

【0007】

本発明によるフェライト磁性材料は、種々の形態で実用に供することができる。具体的には、本発明によるフェライト磁性材料は、フェライト焼結磁石に適用することができる。フェライト焼結磁石に適用する場合、その焼結体は平均結晶粒径が0.8μm以下、さらには0.6μm以下とすることが望ましい。また、本発明によるフェライト磁性材料は、フェライト磁石粉末に適用することができる。このフェライト磁石粉末は、ボンド磁石に用いることができる。つまり、本発明によるフェライト磁性材料は、樹脂中に分散されるフェライト磁石粉末としてボンド磁石を構成することができる。さらに本発明によるフェライト磁性材料は、膜状の磁性相として磁気記録媒体を構成することもできる。

【0008】

本発明によるフェライト磁性材料は、六方晶W型フェライト(W相)が主相をなすことが望ましい。ここで、主相とは、X線回折強度から算定されるW相のモル比が70%以上であることをいう。本発明のフェライト磁性材料によれば、W相を単相とする、すなわち、W相のモル比をほぼ100%とすることも可能である。

【発明の効果】

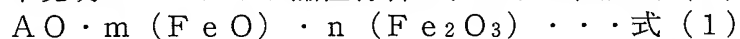
【0009】

本発明によれば、添加する副成分を最適化することにより磁気特性を向上したW型を主相とするフェライト磁性材料を提供することができる。このフェライト磁性材料は、フェライト焼結磁石、フェライト磁石粉末、磁気記録媒体の磁性膜を構成することができる。

【発明を実施するための最良の形態】

【0010】

本発明のフェライト磁性材料は、以下の組成式(1)からなる主組成を有している。



(ただし、 $m=1.5 \sim 2.1$ 、 $n=6.45 \sim 8.15$ 、Aは、Sr、Ba及びPbから選択される少なくとも1種の元素)

Aとしては、Sr及びBaの少なくとも1種が好ましく、磁気特性の観点からSrが特に好ましい。

mは1.5~2.1の範囲とする。mが1.5未満になると、飽和磁化(4πIs)がW相よりも低いM相、Fe₂O₃(ヘマタイト)相が生成して、飽和磁化(4πIs)が低下してしまう。一方、mが2.1を超えると、スピネル相が生成して、保磁力(HcJ)が低下してしまう。よって、 $m=1.5 \sim 2.1$ の範囲とする。mの望ましい範囲は $m=1.6 \sim 2.0$ 、より望ましい範囲は $m=1.6 \sim 1.9$ である。

nは、6.45~8.15の範囲とする。nが6.45未満になると、保磁力(HcJ)が低下してしまうからである。一方、nが8.15を超えると、残留磁束密度(Br)が低下してしまうからである。nの望ましい範囲は7.0~8.0、さらに望ましい範囲は7.2~8.0である。

【0011】

本発明のフェライト磁性材料は、式(1)で示した主組成の他に、例えばCaCO₃、SiO₂に起因するCa成分及び/又はSi成分を含有する。さらに、WO₃に起因するW成分を含んでいる。具体的には後述する実施例で述べるが、これら成分を含むことにより、保磁力(HcJ)、結晶粒径の調整等を行うことができ、高いレベルで保磁力(HcJ)及び残留磁束密度(Br)を兼備するフェライト焼結磁石を得ることができる。

【0012】

第1副成分としてのCa成分、Si成分は CaCO_3 、 SiO_2 換算で、 CaCO_3 : 0.3~3.0wt%、 SiO_2 : 0.2~1.4wt%とする。

CaCO_3 が0.3wt%未満、 SiO_2 が0.2wt%未満では、 CaCO_3 及び SiO_2 の添加効果が不十分である。また、 CaCO_3 が3.0wt%を超えると磁気特性低下の要因となるCaフェライトを生成するおそれがある。さらに、 SiO_2 が1.4wt%を超えると、残留磁束密度(B_r)が低下する傾向にある。以上より、本発明におけるCa成分、Si成分の量は CaCO_3 、 SiO_2 換算で、 CaCO_3 : 0.3~3.0wt%、 SiO_2 : 0.2~1.4wt%とする。 CaCO_3 及び SiO_2 は、各々、 CaCO_3 : 0.4~1.5wt%、 SiO_2 : 0.2~1.0wt%の範囲で含むことが望ましく、さらには CaCO_3 : 0.6~1.2wt%、 SiO_2 : 0.3~0.8wt%の範囲で含むことが望ましい。

【0013】

第2副成分としてのW成分は WO_3 換算で WO_3 : 0.01~0.6wt%だけ含む。 WO_3 が0.01wt%未満では添加効果が不十分である。また、 WO_3 が0.6wt%を超えるとW相を主相とすることが困難になるとともに、残留磁束密度(B_r)が低下する傾向にある。以上より、本発明におけるW成分は WO_3 換算で WO_3 : 0.01~0.6wt%だけ含むこととする。望ましい WO_3 の量は0.1~0.6wt%、さらに望ましい WO_3 の量は0.1~0.4wt%である。

なお、Ca成分は CaCO_3 以外にCaOの形態として添加することができる。Si成分、W成分も、それぞれ SiO_2 、 WO_3 以外の形態で添加することもできる。

【0014】

本発明によるフェライト磁性材料の組成は、蛍光X線定量分析などにより測定することができる。また、本発明は、A元素(Sr、Ba、Ca及びPbから選択される少なくとも1種の元素)、Fe、第1副成分及び第2副成分以外の成分の含有を排除するものではない。例えば、 Fe^{2+} サイトまたは Fe^{3+} サイトの一部を他の元素で置換することもできる。

【0015】

本発明のフェライト磁性材料は、前述のように、フェライト焼結磁石、フェライト磁石粉末、樹脂中に分散されるフェライト磁石粉末としてボンド磁石、及び膜状の磁性相として磁気記録媒体のいずれかを構成することができる。

本発明によるフェライト焼結磁石、ボンド磁石は所定の形状に加工され、以下に示すような幅広い用途に使用される。例えば、フェューエルポンプ用、パワーウインド用、ABS(アンチロック・ブレーキ・システム)用、ファン用、ワイパ用、パワーステアリング用、アクティブサスペンション用、スタータ用、ドアロック用、電動ミラー用等の自動車用モータとして用いることができる。また、FDDスピンドル用、VTRキャプスタン用、VTR回転ヘッド用、VTRリール用、VTRローディング用、VTRカメラキャプスタン用、VTRカメラ回転ヘッド用、VTRカメラズーム用、VTRカメラフォーカス用、ラジカセ等キャプスタン用、CD、LD、MDスピンドル用、CD、LD、MDローディング用、CD、LD光ピックアップ用等のOA、AV機器用モータとして用いることができる。また、エアコンコンプレッサー用、冷蔵庫コンプレッサー用、電動工具駆動用、扇風機用、電子レンジファン用、電子レンジプレート回転用、ミキサ駆動用、ドライヤーファン用、シェーバー駆動用、電動歯ブラシ用等の家電機器用モータとしても用いることができる。さらにまた、ロボット軸、関節駆動用、ロボット主駆動用、工作機器テーブル駆動用、工作機器ベルト駆動用等のFA機器用モータとして用いることも可能である。その他の用途としては、オートバイ用発電器、スピーカ・ヘッドホン用マグネット、マグネトロ管、MRI用磁場発生装置、CD-ROM用クランプ、ディストリビュータ用センサ、ABS用センサ、燃料・オイルレベルセンサ、マグネットラッチ等に好適に使用される。

【0016】

本発明のフェライト磁石粉末をボンド磁石とする場合には、その平均粒径を $0.1 \sim 5 \mu\text{m}$ とすることが望ましい。ボンド磁石用粉末のより望ましい平均粒径は $0.1 \sim 2 \mu\text{m}$ 、さらに望ましい平均粒径は $0.1 \sim 1 \mu\text{m}$ である。ボンド磁石を製造する際には、フェライト磁石粉末を樹脂、金属、ゴム等の各種バインダと混練し、磁場中または無磁場中で成形する。バインダとしては、NBR（アクリロニトリルブタジエンゴム）、塩素化ポリエチレン、ポリアミド樹脂が好ましい。成形後、硬化を行ってボンド磁石とする。なお、フェライト磁石粉末をバインダと混練する前に、後述する熱処理を施すことが望ましい。

【0017】

本発明のフェライト磁性材料を用いて、磁性層を有する磁気記録媒体を作製することができる。この磁性層は、上述した組成式（1）で表わされるW型のフェライト相を含む。磁性層の形成には、例えば蒸着法、スパッタ法を用いることができる。スパッタ法で磁性層を形成する場合には、本発明によるフェライト焼結磁石をターゲットとして用いることもできる。なお、磁気記録媒体としては、ハードディスク、フレキシブルディスク、磁気テープ等が挙げられる。

【0018】

次に、本発明のフェライト磁性材料のうちで、フェライト焼結磁石の製造方法について説明する。

本発明のフェライト焼結磁石の製造方法は、配合工程、仮焼工程、解砕工程、粉碎工程、磁場成形工程、熱処理工程及び本焼成工程を含む。

Fe^{2+} は大気中では Fe^{3+} になりやすいため、本発明のフェライト焼結磁石の製造方法では、 Fe^{2+} を安定制御するために熱処理温度、焼成雰囲気等を制御することが望ましい。以下、各工程について説明する。

【0019】

<配合工程>

まず、 Fe_2O_3 （ヘマタイト）粉末と、A元素としてSrを選択した場合には SrCO_3 粉末をさらに準備する。そして、 SrCO_3 粉末、 Fe_2O_3 （ヘマタイト）粉末を、主組成が上記した組成式（1）になるように秤量する。具体的には、 SrCO_3 粉末及び Fe_2O_3 粉末をモル比で $1:7.9 \sim 1:9.3$ の範囲とすればよい。この際、保磁力の向上や結晶粒径の調整のために第1副成分（ CaCO_3 、 SiO_3 ）及び第2成分（ WO_3 ）を添加することができる。添加量は先に述べたとおりである。本発明においてはさらに Cr_2O_3 等の粉末を添加してもよい。ただし、第1副成分及び第2副成分はこの段階で添加することなく、 SrCO_3 粉末及び Fe_2O_3 粉末を仮焼した後に添加することもできる。秤量後、湿式アトライタ、ボールミル等で $1 \sim 16$ 時間混合・粉碎する。

なお、以下では SrCO_3 粉末及び Fe_2O_3 粉末を用いる例を説明するが、A元素は炭酸塩として添加する形態のほかに酸化物として添加することもできる。 Fe についても同様で Fe_2O_3 （ヘマタイト）以外の化合物として添加することもできる。さらに、A元素と Fe を含む化合物を用いることも可能である。

【0020】

<仮焼工程>

次いで、配合工程で得られた混合粉末材料を $1100 \sim 1400^\circ\text{C}$ で仮焼する。この仮焼を窒素ガスやアルゴンガスなどの非酸化性雰囲気中で行うことにより、 Fe_2O_3 （ヘマタイト）粉末中の Fe^{3+} が還元されてW型フェライトを構成する Fe^{2+} が発生し、W型フェライトが生成される。但し、この段階で Fe^{2+} の量を十分に確保できなければ、W相の他にM相またはヘマタイト相が存在することになる。なお、W単相のフェライトを得るためには、酸素分圧を調整することが有効である。酸素分圧を下げると、 Fe^{3+} が還元されて Fe^{2+} が生成しやすいからである。

配合工程において第1副成分及び第2副成分をすでに添加している場合には、仮焼体を所定の粒度に粉碎することによりフェライト磁石粉末とすることもできる。

【0021】

<解砕工程>

仮焼体は一般に顆粒状なので、これを解砕することが好ましい。解砕工程では、振動ミル等を用い、平均粒径が $0.3 \sim 10 \mu\text{m}$ になるまで解砕する。

<粉碎工程>

続く、粉碎工程では、解砕粉末をアトライタやボールミル、或いはジェットミルなどによって、湿式或いは乾式粉碎して $1 \mu\text{m}$ 以下、好ましくは $0.1 \sim 0.8 \mu\text{m}$ 、さらに望ましくは $0.1 \sim 0.6 \mu\text{m}$ に粉碎する。また、この段階で、還元効果のあるカーボン粉末を添加することが、W型フェライトを単相に近い状態（または単相）で生成させる上で有効である。前述のように、保磁力の向上や結晶粒径の調整のために、粉碎に先立って第1副成分及び第2副成分を添加することができる。

【0022】

<磁場成形工程>

粉碎後、湿式または乾式で成形を行う。配向度を高くするためには、湿式成形を行うことが好ましいため、以下では湿式成形を行う場合について説明する。

湿式成形を採用する場合は、湿式粉碎後のスラリーを濃縮して湿式成形用スラリーを調製する。濃縮は、遠心分離やフィルタープレス等によって行えばよい。この際、フェライト磁石粉末が湿式成形用スラリー中の $30 \sim 80 \text{wt}\%$ を占めることが望ましい。また、分散媒としての水には、グルコン酸（塩）、ソルビトール等の界面活性剤を添加することが望ましい。次いで、湿式成形用スラリーを用いて磁場成形を行う。成形圧力は $0.1 \sim 0.5 \text{ton/cm}^2$ 程度、印加磁場は $5 \sim 15 \text{kOe}$ 程度とすればよい。なお、分散媒は水に限らず、非水系のものでもよい。非水系の分散媒を用いる場合には、トルエンやキシレン等の有機溶媒を用いることができる。非水系の分散媒として、トルエンまたはキシレンを用いる場合には、オレイン酸等の界面活性剤を添加することが望ましい。

【0023】

<熱処理工程>

本工程では、成形体を $100 \sim 450^\circ\text{C}$ 、より好ましくは $200 \sim 350^\circ\text{C}$ の低温で、 $1 \sim 4$ 時間保持する熱処理を行う。この熱処理を大気中で行うことにより、 Fe^{2+} の一部が酸化されて Fe^{3+} になる。つまり、本工程では、 Fe^{2+} から Fe^{3+} への反応をある程度進行させることにより、 Fe^{2+} 量を所定量に制御するのである。また、本工程において、分散媒が除去される。

<本焼成工程>

続く本焼成工程では、成形体を $1100 \sim 1270^\circ\text{C}$ 、より好ましくは $1160 \sim 1240^\circ\text{C}$ の温度で $0.5 \sim 3$ 時間保持して焼成する。焼成雰囲気は、仮焼工程と同様の理由により、非酸化性雰囲気中とする。

以上の工程を経ることにより、本発明のフェライト焼結磁石を得ることができる。本発明のフェライト焼結磁石によれば、 4.4kG 以上の残留磁束密度(B_r)、 3kOe 以上の保磁力(H_{cJ})を兼備することができる。また、本発明は得られた焼結磁石を粉碎してフェライト磁石粉末として用いることもできる。このフェライト磁石粉末は、ボンド磁石に用いることができる。

【0024】

以上、フェライト焼結磁石の製造方法について説明したが、フェライト磁石粉末を製造する場合も同様の工程を適宜採用することができる。本発明によるフェライト磁石粉末は、仮焼体から作製する場合と、焼結体から作製する場合の2つのプロセスにより作製することができる。

仮焼体から作製する場合には、第1副成分及び第2副成分を仮焼工程の前に添加する。第1副成分及び第2副成分を添加して得られた仮焼体は、解砕、粉碎が施されてフェライト磁石粉末となる。このフェライト磁石粉末には、上述した熱処理を施した後にフェライト磁石粉末として実用に供することができる。例えば、熱処理が施されたフェライト磁石粉末を用いてボンド磁石を作製する。このフェライト磁石粉末には、ボンド磁石のみに供されるものではなく、フェライト焼結磁石作製に供することもできる。したがって、フェライト焼結磁石の製造工程中に、本発明のフェライト磁石粉末が製造されているというこ

ともできる。ただし、ボンド磁石に用いる場合とフェライト焼結磁石に用いる場合とでは、その粒度が異なる場合がある。

【0025】

フェライト焼結磁石からフェライト磁石粉末を作製する場合には、本焼成工程の前のいずれかの段階で第1副成分及び第2副成分を添加すればよい。上述した工程により得られたフェライト焼結磁石を適宜粉碎することにより本発明のフェライト磁石粉末を作製することができる。

以上のとおりであり、本発明のフェライト磁石粉末としては、仮焼粉末、仮焼及び本焼成を経た後に粉碎された粉末、仮焼後に粉碎した後、熱処理された粉末、のいずれの形態をも包含している。

【実施例1】

【0026】

以下、本発明の具体的実施例を説明する。

以下の手順に従ってフェライト焼結磁石を作製した。

原料粉末として、 Fe_2O_3 粉末（1次粒子径： $0.3\mu\text{m}$ ）、 SrCO_3 粉末（1次粒子径： $2\mu\text{m}$ ）を準備した。この原料粉末を、上記（1）式の n が表1及び表2になるように秤量した。秤量後、湿式ボールミルで16時間混合、粉碎した。次いで、粉碎粉末を乾燥して整粒した後、窒素中で 1350°C 、1時間仮焼し、粉末状の仮焼体を得た。その仮焼体を乾式振動ミルにより、10分間粉碎して平均粒径 $1\mu\text{m}$ の粉末とした。

【0027】

続いて、仮焼体に対し、 CaCO_3 粉末（1次粒子径： $1\mu\text{m}$ ）、 SiO_2 粉末（1次粒子径： $0.01\mu\text{m}$ ）、 WO_3 粉末（1次粒子径： $0.5\mu\text{m}$ ）を表1及び表2に示す量だけ添加し、ボールミルを用いて40時間湿式粉碎してスラリーを得た。なお、スラリー中の仮焼粉末の量は33wt%である。次に、粉碎終了後のスラリーを遠心分離器で濃縮し、湿式成形用スラリーを作製した。この湿式成形用スラリーを用いて磁場中成形を行った。なお、印加した磁界（縦磁場）は 12kOe （ 1000kA/m ）であり、成形体は直径30mm、高さ15mmの円柱状である。

この成形体を 250°C で3時間大気中に保持する熱処理を施した後、窒素中で昇温速度 $5^\circ\text{C}/\text{分}$ 、最高温度 1200°C で1時間焼成し焼結体を得た（ n の値は表1に示す）。得られた焼結体の上下面を加工した後、最大印加磁場 25kOe のBHトレースを用いて、以下の要領で磁気特性を評価した。その結果を、表1及び図1～図3に示す。

【0028】

【表 1】

m	n	CaCO ₃ (wt%)	SiO ₂ (wt%)	WO ₃ (wt%)	保磁力(HcJ) (Oe)	残留磁束密度(Br) (G)	組織
2.0	6.2	0.7	0.45	0.1	2611	4423	W
	6.4				2891	4416	
	6.6				3009	4407	
	6.8				3005	4412	
	7.0				3024	4421	
	7.2				3033	4411	
	7.4				3046	4428	
	7.6				3035	4426	
	7.8				3050	4465	
	8.0				3052	4446	
	8.2				3015	4279	
	8.3				3006	4301	
1.9	8.1	0.7	0	0.1	823	4630	W
			0.15		1236	4553	
			0.45		3042	4451	
			0.90		3051	4405	
			1.50		2106	4003	
2.0	8.0	0.7	0.45	0	2948	4452	W
				0.1	3046	4446	W
				0.3	3055	4446	W
				0.5	3046	4421	W
				0.7	2938	4364	W+H
				1.0	2900	4315	W+H

【0029】

【表 2】

m	n	CaCO ₃ (wt%)	SiO ₂ (wt%)	WO ₃ (wt%)	平均結晶粒径 (μ m)
2.0	8.0	0.70	0.45	0	0.85
				0.1	0.80
				0.5	0.75
				1.0	0.75

【0030】

表1及び図1に示すように、mの値が2.0、CaCO₃が0.7wt%、SiO₂が0.45wt%及びWO₃が0.1wt%の場合において、nの値が6.6未満では保磁力(HcJ)の低下が顕著となり、また8.2以上になると残留磁束密度(Br)の低下が顕著となる。これに対して、nの値が6.6～8.1の範囲では、3kOe以上の保磁力(HcJ)及び4.4kG以上の残留磁束密度(Br)を得ることができる。

【0031】

表1及び図2に示すようにmの値が1.9、nの値が8.1、CaCO₃が0.7wt%及びWO₃が0.1wt%の場合において、SiO₂が0.45wt%未満では保磁力(HcJ)の低下が顕著となり、また1.50wt%以上では保磁力(HcJ)及び残留磁束密度(Br)の低下が顕著となる。これに対して、SiO₂が0.45～0.90wt%の範囲では、3kOe以上の保磁力(HcJ)及び4.4kG以上の残留磁束密度(Br)を得ることができる。

【0032】

次に、表1及び図3に示すようにmの値が2.0、nの値が8.0、CaCO₃が0.7wt%、及びSiO₂が0.45wt%の場合において、WO₃を添加することにより保磁力(HcJ)を向上することができる。特に、CaCO₃及びSiO₂を添加したのみでは3.0kOe未満の保磁力(HcJ)しか得られなかったのに対して、WO₃の添加により3kOeを超える保磁力(HcJ)を実現できる。ただし、WO₃量が増えると残留磁束密度(Br)の低下が顕著となる。そこで本発明では、W成分をWO₃換算値で0.01~0.6wt%とする。なお、WO₃量が0.01~0.6wt%の範囲では、3kOe以上の保磁力(HcJ)及び4.4kG以上の残留磁束密度(Br)を得ることができる。

【0033】

以上のように、CaCO₃、SiO₂及びWO₃を添加する場合において、CaCO₃、SiO₂、及びWO₃上記組成式(1)におけるm及びnを特定することにより、保磁力(HcJ)及び残留磁束密度(Br)を高いレベルで兼備させることができる。

【0034】

得られた焼結体の構成相をX線回折により観察したところ、WO₃が0.5wt%まではW相がモル比で70%以上(表1に「W」と表記)であることを、また、WO₃が0.7wt%以上になるとヘマタイト相(表1に「H」と表記)を含み、W相を含んでもモル比で70%未満であった。なお、X線回折の条件は以下のとおりである。

X線発生装置: 3kW、管電圧: 45kV、管電流: 40mA

サンプリング幅: 0.02deg、走査速度: 4.00deg/min

発散スリット: 1.00deg、散乱スリット: 1.00deg

受光スリット: 0.30mm

【0035】

表2に示す組成について得られた焼結体の平均結晶粒径を測定した。その結果を表2に示す。表2に示すように添加量と平均結晶粒径には関連があり、添加量を変えることにより平均結晶粒径が変動することがわかる。WO₃が本発明の範囲内にあると、平均で0.8μm以下という微細な結晶粒とすることができる。なお、焼結体のA面(a軸とc軸が含まれる面)を鏡面研磨後酸エッチングし、SEM写真を撮影し、個々の粒子を認識した後、画像解析により個々の粒子の重心を通る最大径を求め、それを焼結体の結晶粒径とした。そして、平均結晶粒径は1試料あたり100個程度の結晶粒について計測を行い、全測定粒子の結晶粒径の平均値とした。

【0036】

以上と同様にして、表3に示す組成の焼結体を作製し、磁気特性を測定したところ、3kOe以上の保磁力(HcJ)及び4.4kG以上の残留磁束密度(Br)という特性を兼備することができなかった。

以上説明したように、本発明によれば、副成分の選択を最適にした組成を有することにより、保磁力(HcJ)及び残留磁束密度(Br)を高いレベルで兼備することのできるフェライト磁性材料を提供する。

【0037】

【表3】

m	n	CaCO ₃ (wt%)	SiO ₂ (wt%)	添加物 (wt%)	保磁力(HcJ) (Oe)	残留磁束密度(Br) (G)	組織
2.0	8.0	0.45	0.7	0	2948	4452	W
				Ta ₂ O ₃ 0.1	2906	4489	W
				Sm ₂ O ₃ 0.03	2833	4510	W

【図面の簡単な説明】

【 0 0 3 8 】

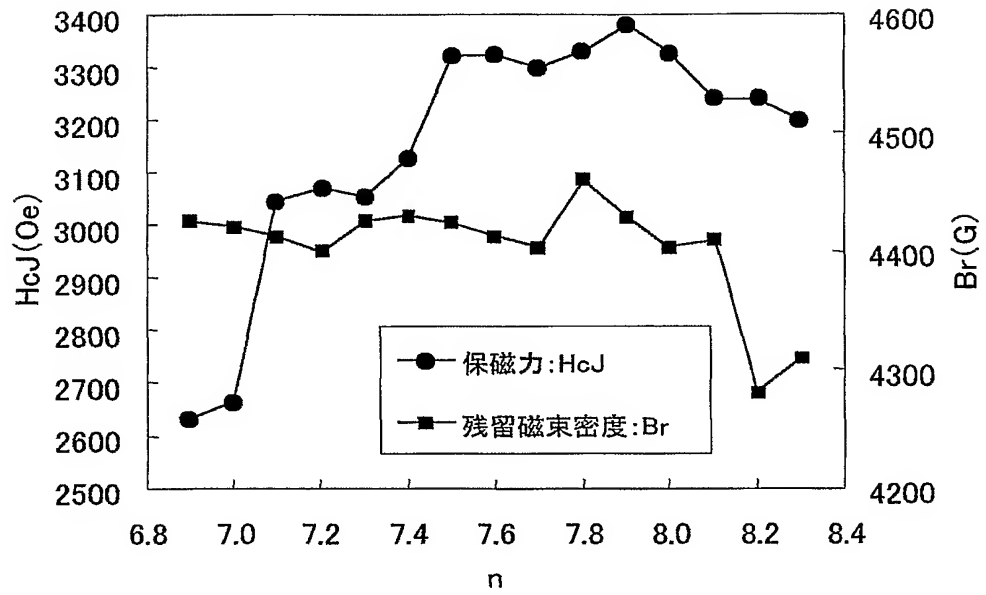
【図 1】 $\text{SrO} \cdot m(\text{FeO}) \cdot n(\text{Fe}_2\text{O}_3)$ (ただし、 $m=2.0$ 、 $n=6.2 \sim 8.3$) で表される主組成を有する焼結体の n と保磁力 ($H_c J$)、残留磁束密度 (B_r) の関係を示すグラフである。

【図 2】 $\text{SrO} \cdot m(\text{FeO}) \cdot n(\text{Fe}_2\text{O}_3)$ (ただし、 $m=1.9$ 、 $n=8.1$) で表される主組成を有する焼結体の SiO_2 量と保磁力 ($H_c J$)、残留磁束密度 (B_r) の関係を示すグラフである。

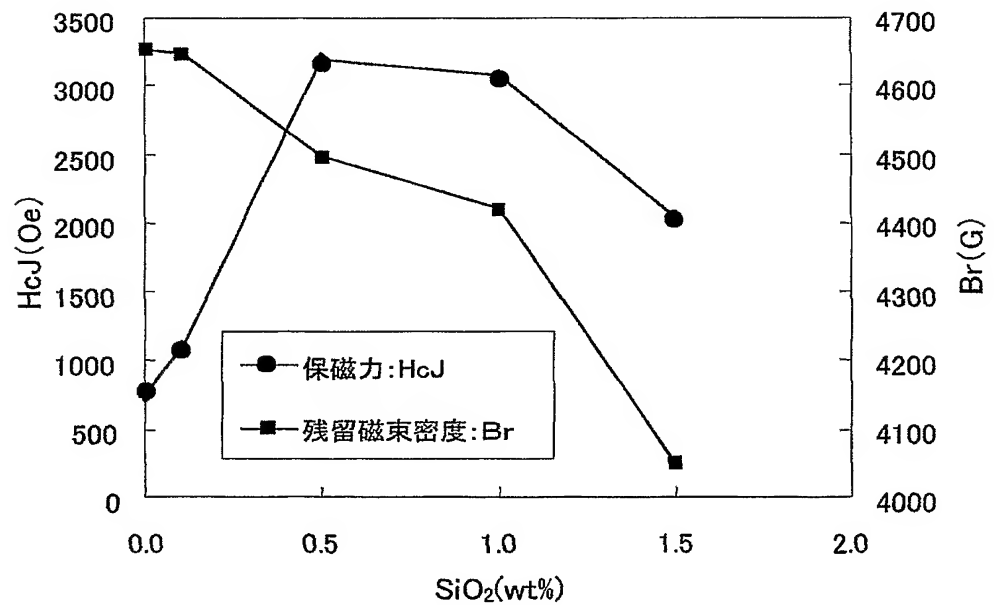
【図 3】 $\text{SrO} \cdot m(\text{FeO}) \cdot n(\text{Fe}_2\text{O}_3)$ (ただし、 $m=2.0$ 、 $n=8.0$) で表される主組成を有する焼結体の WO_3 量と保磁力 ($H_c J$)、残留磁束密度 (B_r) の関係を示すグラフである。

【書類名】 図面

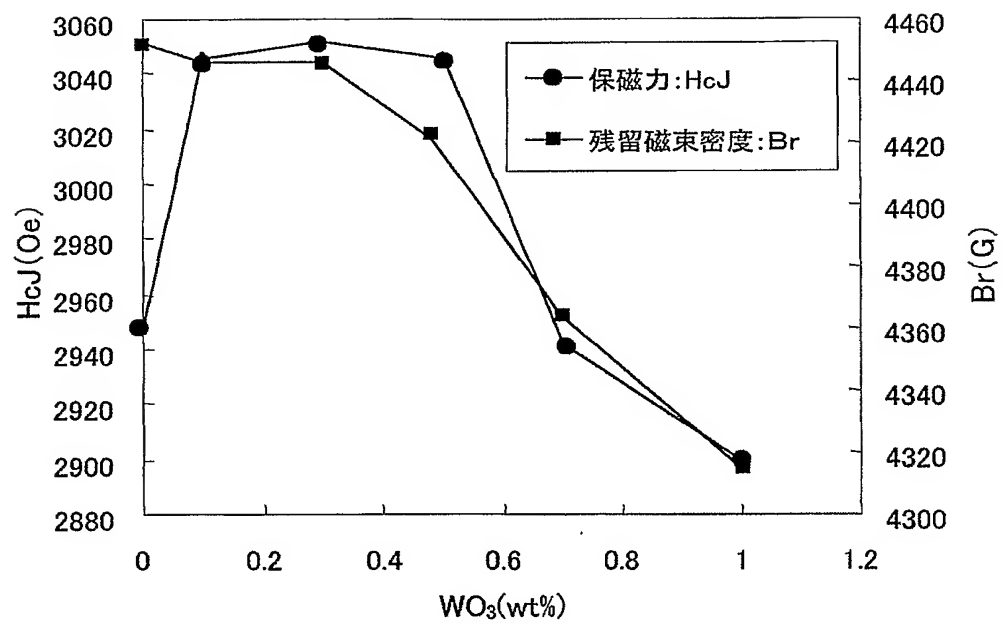
【図 1】



【図 2】



【図 3】



【書類名】 要約書

【要約】

【課題】 添加する副成分を最適化することにより磁気特性を向上したW型を主相とするフェライト磁性材料を提供する。

【解決手段】 組成式が $AO \cdot m(FeO) \cdot n(Fe_2O_3)$ (ただし、 $m=1.5 \sim 2.1$ 、 $n=6.45 \sim 8.15$ 、Aは、Sr、Ba及びPbから選択される少なくとも1種の元素) で表される組成物を主成分とし、第1副成分としてCa成分及びSi成分の1種又は2種を $CaCO_3$ 、 SiO_2 換算で、 $CaCO_3: 0.3 \sim 3.0 \text{ wt\%}$ 、 $SiO_2: 0.2 \sim 1.4 \text{ wt\%}$ を含有し、且つ、第2副成分としてW成分を WO_3 換算で $WO_3: 0.01 \sim 0.6 \text{ wt\%}$ 含有することを特徴とするフェライト磁性材料。

【選択図】 図3

特願 2 0 0 3 - 4 1 1 0 3 1

出 願 人 履 歴 情 報

識別番号

[0 0 0 0 0 3 0 6 7]

1. 変更年月日

2 0 0 3 年 6 月 2 7 日

[変更理由]

名称変更

住 所

東京都中央区日本橋 1 丁目 1 3 番 1 号

氏 名

T D K 株式会社